

DEUTSCHES PATENTAMT

(2) Aktenzeichen: P 33 05 866.0 (2) Anmeldetag: 19. 2. 83 (3) Offenlegungstag: 23. 8. 84

(1) Anmelder:

BASF AG, 6700 Ludwigshafen, DE

② Erfinder:

Acker, Rolf-Dieter, Dr., 6906 Leimen, DE; Rossy, Phillip A., Dr., 6700 Ludwigshafen, DE; Wuerzer, Bruno, Dr., 6701 Otterstadt, DE

(S) Thiophen-carbonester, Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung zur Bekämpfung unerwünschten Pflanzenwuchses

Die Erfindung betrifft Thiophen-carbonester der Formel

in der R<sup>1</sup> und R<sup>2</sup> die in der Beschreibung genannten Bedeutungen haben, Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung zur Bekämpfung unerwünschten Pflanzenwuch-

bizid wirksamen Menge eines Thiophen-carbonesters der Formel I gemäß Anspruch l behandelt.

- Verwendung von Thiophen-carbonestern der Formel I gemäß Anspruch 1 bei der Bekämpfung unerwünschten Pflanzenwuchses.
- 6. Verfahren zur Herstellung von Thiophen-carbonestern der Formel I gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man
  - a) einen Dihydrothiophen-carbonester der Formel

in der  $R^1$  und  $R^2$  die im Anspruch 1 genannten Bedeutungen haben,

mit einem Dehydrierungsmittel oder

b) eine Aminoverbindung der Formel

$$E_2^N \searrow_S^{CO_2^{R^1}}$$

in der  $\mathbb{R}^1$  die im Anspruch 1 genannten Bedeutungen hat, oder Salze dieser Aminoverbindung mit einem Isocyanat der Formel

$$R^2$$
-NCO (IV),

7.0

30

15

20

25

Thiophen-carbonester, Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung zur Bekämpfung unerwünschten Pflanzen-wuchses

- Die Erfindung betrifft Thiophen-carbonester, Verfahren zu ihrer Herstellung, Herbizide, die diese Verbindungen als Wirkstoffe enthalten, sowie ein Verfahren zur Bekämpfung unerwünschten Pflanzenwuchses mit diesen Wirkstoffen.
- 10 Es wurde gefunden, daß Thiophen-carbonester der Formel

$$R^{1}O_{2}C$$
 NH-CO-NH- $R^{2}$ 

15

20

25

in der

- Wasserstoff,  $C_1$ - $C_{10}$ -Alkyl,  $C_2$ - $C_{10}$ -Alkenyl,  $C_2$ - $C_{10}$ -Alkenyl,  $C_1$ - $C_{10}$ -Halogenalkyl,  $C_2$ - $C_{10}$ -Alkoxyalkyl,  $C_2$ - $C_{10}$ -Alkylthioalkyl,  $C_3$ - $C_7$ -Cycloalkyl, gegebenenfalls durch Halogen oder  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl substituiertes Phenyl oder gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Benzyl und
- C1-C10-Alkyl, C2-C10-Alkenyl, C2-C10-Alkinyl,
  C8-C10-Phenylalkyl, C1-C10-Halogenalkyl, C2-C10-Alkoxyalkyl, C2-C10-Alkylthioalkyl, C3-C7-Cycloalkyl,
  gegebenenfalls durch Halogen oder C1-C4-Alkyl substituiertes Phenyl oder gegebenenfalls durch Halogen
  substituiertes Benzyl bedeuten,

herbizid wirksam sind.

30

35

 $R^1$  und  $R^2$  in Formel I bedeuten unverzweigtes oder verzweigtes  $C_1$ - $C_{10}$ -Alkyl, vorzugsweise  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl, unverzweigtes oder verzweigtes  $C_2$ - $C_{10}$ -Alkenyl, vorzugsweise  $C_3$ - $C_4$ -Alkenyl, unverzweigtes oder verzweigtes  $C_2$ - $C_{10}$ -Alkinyl,

Man erhält die Thiophen-carbonester der Formel I

 a) durch Umsetzung von Dihydrothiophencarbonestern der Formel

 $R^{2}-NH-C-HN CO_{2}R^{1}$ (II)

in der R<sup>1</sup> und R<sup>2</sup> die obengenannten Bedeutungen haben, mit Dehydrierungsmitteln, wie Sulfurylchlorid,

oder

15 b) durch Umsetzung von Aminoverbindungen der Formel

$$H_2^N \searrow_{S}^{CO_2^{R^1}}$$

20

5

in der  $\mathbb{R}^1$  die obengenannten Bedeutungen hat, oder ihrer Salze mit einem Isocyanat der Formel

$$R^2$$
-NCO (IV)

25

30

35

in der R<sup>2</sup> die obengenannten Bedeutungen hat.

Die Verfahrensvariante a) wird bei einer Temperatur im Bereich zwischen O und 150°C, vorzugsweise 20 und 60°C, gegebenenfalls unter Zusatz eines inerten organischen Lösungsmittels durchgeführt.

Geeignete Dehydrierungsmittel sind beispielsweise Sulfuryl-chlorid und Chloranil.

Ketoester der Formel V, in der  $R^1$  Methyl bedeutet, sind bekannt (J. Org. Chem. <u>45</u>, 617 (1980)). Ketoester der Formel V, in der  $R^1$  die für Formel I genannten Bedeutungen, mit Ausnahme von Methyl und Wasserstoff, hat, werden durch Umesterung von  $C_1$ - $C_3$ -Alkylestern der Formel V mit Hydroxylverbindungen der Formel  $R^1$ OH, in der  $R^1$  die für Formel I genannten Bedeutungen, mit Ausnahme von Methyl und Wasserstoff, hat, erhalten.

Bei dieser Reaktion werden zweckmäßigerweise basische oder saure Katalysatoren in Mengen von 0,1 bis 20 Mol.%, bezogen auf Verbindung V, zugesetzt.

Geeignete saure Katalysatoren sind beispielsweise anorganische Säuren, wie Salzsäure, Schwefelsäure, Phosphor-15 säure, Polyphosphorsäure, oder auch aromatische Carbonsäuren oder Sulfonsäuren, insbesondere p-Toluolsulfonsäure. Als basische Katalysatoren kommen tertiäre Amine, Erdalkaliverbindungen, Ammoniumverbindungen und Alkaliverbindungen sowie entsprechende Gemische in Betracht. Auch 20 Zinkverbindungen können verwendet werden. Beispiele hierfür sind: Kaliumhydroxid, Natriumhydroxid, Kaliumcarbonat, Natriumcarbonat, Lithiumhydroxid, Lithiumcarbonat, Natriumhydrogencarbonat, Kaliumhydrogencarbonat, Calciumhydroxid, Calciumoxid, Bariumoxid, Magnesiumhydroxid, Magnesiumoxid, 25 Bariumhydroxid, Calciumcarbonat, Magnesiumcarbonat, Magnesiumhydrogencarbonat, Magnesiumacetat, Zinkhydroxid, Zinkoxid, Zinkcarbonat, Zinkacetat, Natriumformiat, Natriumacetat, Trimethylamin, Triethylamin, Tripropylamin, Triisopropylamin, Tributylamin, Triisobutylamin, Tri-30 -sec-butylamin, Tri-tert.-butylamin, Tribenzylamin, Tricyclohexylamin, Triamylamin, Diisopropylethylamin, Trihexylamin, N,N-Dimethylanilin, N,N-Diethylanilin, N,N-Dipropylanilin, N,N-Dimethyltoluidin, N,N-Diethyltoluidin, N, N-Dipropyltoluidin, N, N-Dimethyl-p-aminopyridin,

30

O,5 Gew.-Teile p-Toluolsulfonsäure werden in 100 Gew.-Teilen Xylol 4 Stunden unter Rückfluß bei Verwendung eines Wasserabscheiders gekocht. Nach dem Abkühlen wird der Rückstand abgesaugt und aus Toluol umkristallisiert. Man erhält 20,3 Gew.-Teile N-Cyclohexyl-N'-(3-methoxycarbonyl-2,5-dihydro-thien-4-yl)-harnstoff vom Fp. 154 bis 155°C.

Entsprechend können beispielsweise folgende Dihydrothiophen-carbonester der Formel II erhalten werden.

	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	Fp [°C]
	CH <sub>3</sub>	CH <sup>3</sup>	203-212
	CH <sub>3</sub>	С <sub>2</sub> <sup>Н</sup> 5 n-С <sub>3</sub> Н <sub>7</sub>	118-120 160-161
	CH <sup>3</sup>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	123 <b>-</b> 125 135 <b>-</b> 137
	CH <sub>3</sub>	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Cyclohexyl	154-155
•	CH <sub>3</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> 4-Chlorphenyl	168-171 184-187
	CH <sub>3</sub>	3-Chlorphenyl	183 <b>-</b> 185 133 <b>-</b> 137
	CH <sub>3</sub>	ClCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> CH(Cl)CH <sub>2</sub>	136-139
	С <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sup>3</sup>	154-157 156-159
5	i-С <sub>3</sub> н <sub>7</sub> Сн <sub>3</sub>	сн <sub>3</sub> с <sub>6</sub> н <sub>5</sub> -сн <sub>2</sub> -сн <sub>2</sub>	117-119
٠.	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	100-103

Die Verfahrensvariante b) wird mit ungefähr stöchiometrischen Substanzmengen, d.h. in einem Mengenverhältnis von etwa 0,8 bis 1,2 Mol Verbindung III zu Verbindung IV, gegebenenfalls in Gegenwart eines inerten organischen Lösungsmittels bei einer Temperatur von -20 bis +50°C durchgeführt. Falls Verbindung V als Salz vorliegt, kann eine Base zugesetzt werden. Es kann dann entweder das

Außer den vorgenannten anorganischen Basen kommen außerdem z.B. Natriumpropionat, Natriumbutyrat, Natriumisobutyrat, Kaliumformiat, Kaliumacetat, Kaliumpropionat, Kaliumbutyrat, Kaliumisobutyrat, Natriummethylat, Natriumethylat, Natriumpropylat, Natriumisopropylat, Natriumbutylat, Natriumisobutylat, Natrium-sec-butylat, Natrium--tert.-butylat, Natriumethylenglykolat, Natriumpropylen--(1,2)-glykolat, Natriumpropylen-(1,3)-glykolat, Natriumdiethylenglykolat, Natriumtriethylenglykolat, Natriumdipropylen-(1,2)-glykolat, Kaliummethylat, Kaliumethylat, 10 Kalium-n-propylat, Kaliumisopropylat, Kalium-n-butylat, Kalium-isobutylat, Kalium-sec-butylat, Kalium-tert.--butylat, Kaliummethylenglykolat, Kaliumpropylen-(1,2)--glykolat, Kaliumpropylen-(1,3)-glykolat, Kaliumdiethylenglykolat, Kaliumtriethylenglykolat, Kaliumdipropylen-(1,2)-15 -glykolat in Betracht.

Als Lösungsmittel kommen für beide Verfahrensvarianten a) und b) sowie für das Verfahren zur Herstellung der Dihydrothiophen-carbonester der Formel II z.B. Halogenkohlen-20 wasserstoffe, insbesondere Chlorkohlenwasserstoffe, z.B. Tetrachlorethylen, 1,1,2,2- oder 1,1,1,2-Tetrachlorethan, Dichlorpropan, Methylenchlorid, Dichlorbutan, Chloroform, Chlornaphthalin, Dichlornaphthalin, Tetrachlorkohlenstoff, 1,1,1- oder 1,1,2-Trichlorethan, Trichlorethylen, Penta-25 chlorethan, o-, m-, p-Difluorbenzol, 1,2-Dichlorethan, 1,1-Dichlorethan, 1,2-cis-Dichlorethylen, Chlorbenzol, Fluorbenzol, Brombenzol, Jodbenzol, o-, p- und m-Dichlorbenzol, o-, p-, m-Dibrombenzol, o-, m-, p-Chlortoluol, 1,2,4-Trichlorbenzol; Ether, z.B. Ethylpropylether, Methyl-30 -tert.-butylether, n-Butylethylether, Di-n-butylether, Diisobutylether, Diisoamylether, Diisopropylether, Anisol, Phenetol, Cyclohexylmethylether, Diethylether, Ethylenglykoldimethylether, Tetrahydrofuran, Dioxan, Thioanisol, beta, beta'-Dichlordiethylether; Nitrokohlenwasserstoffe, 35

## Beispiel 2

9,0 Gew.-Teile N-(n-Propyl)-N'-(3-isobutoxycarbonyl-2,5-di-hydro-thien-4-yl)-harnstoff werden in 55 Teilen trockenem Chloroform vorgelegt. 2,6 Teile Sulfurylchlorid werden bei 30 bis 40°C zugetropft. Die Mischung wird 7 Stunden bei 40°C gehalten. Nach dem Abdestillieren des Lösungsmittels bleibt ein viskoses Öl zurück, das durch Verteilung in Wasser/Methylenchlorid gereinigt werden kann. Man erhält 7,6 Teile N-(n-Propyl)-N'-(3-isobutoxycarbonyl-thien-4-yl)-harnstoff.

 $l_{H-NMR}$ :  $\delta = 7.7$  und 8.0 (2 Dubletts, 2 Thiophen-H)

Entsprechend können beispielsweise folgende Thiophen--carbonester der Formel I erhalten werden.

	Ņr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	Fp [°C]
20	1	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	113-114
	2	•	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	94- 99
	_	CH <sub>3</sub>	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	152-155
	3	CH <sub>3</sub>	<del>-</del> ·	122-124
	4	CH <sub>3</sub>	i-c <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	117-119
	5	СH <sup>3</sup>	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	11/ 11/
25	6	CH <sub>3</sub>	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	•
	7	CH <sub>3</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
	<b>8</b>	CH <sub>3</sub>	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
	9	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
	10	CH3	Cyclohexyl	108-144
30	11	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub> CH=CH <sub>2</sub>	
	12	CH <sub>3</sub>	CH2-C=CH	
	13	CH <sub>3</sub>	c <sub>6</sub> ± <sub>5</sub>	
•	14	. •	4-Chlorphenyl	
		CH <sup>3</sup>	3-Chlorphenyl	
35	15	CH <sup>3</sup>		

10

15

56

c.z. 0050/36386

Nr.	$R^1$	R <sup>2</sup>	Fp [°C]
	2. Chlorphonyl	CH	
49	3-Chlorphenyl	CH3	*
50	4-Fluorphenyl	CH <sub>3</sub>	
51 .	4-Isopropyl- phenyl	CH3	
52	CH <sub>3</sub>	$C_6^{H_5^{CH}_2^{CH}_2}$	153-157
53	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	$C_6H_5CH_2CH_2$	
54	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Cyclohexyl	114-118
55	n-C,Ho	n-C <sub>A</sub> H <sub>q</sub>	viskos

Die Thiophen-carbonester der Formel I können beispielsweise in Form von direkt versprühbaren Lösungen, Pulvern, Suspensionen, auch hochprozentigen wäßrigen, öligen oder sonstigen Suspensionen oder Dispersionen, Emulsionen, Öldispersionen, Pasten, Stäubemitteln, Streumitteln oder Granulaten durch Versprühen, Vernebeln, Verstäuben, Verstreuen oder Gießen angewendet werden. Die Anwendungsformen richten sich ganz nach den Verwendungszwecken; sie 20 sollten in jedem Fall möglichst die feinste Verteilung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe gewährleisten.

Zur Herstellung von direkt versprühbaren Lösungen, Emulsionen, Pasten oder Öldispersionen kommen Mineralölfraktionen von mittlerem bis hohem Siedepunkt, wie Kerosin oder Dieselöl, ferner Kohlenteeröle sowie Öle pflanzlichen oder tierischen Ursprungs, aliphatische, cyclische und aromatische Kohlenwasserstoffe, z.B. Benzol, Toluol, Xylol, Paraffin, Tetrahydronaphthalin, alkylierte Naphthaline oder deren Derivate, z.B. Methanol, Ethanol, Propanol, Butanol, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff, Cyclohexanol, Cyclohexanon, Chlorbenzol, Isophoron, stark polare Lösungsmittel, wie z.B. Dimethylformamid, Dimethylsulfoxid, N-Methylpyrrolidon, Wasser, in Betracht. 35

Granulate, z.B. Umhüllungs-, Imprägnierungs- und Homogengranulate, können durch Bindung der Wirkstoffe an festen
Trägerstoffen hergestellt werden. Feste Trägerstoffe sind
Mineralerden wie Silicagel, Kieselsäuren, Kieselgele,
Silikate, Talkum, Kaolin, Attaclay, Kalkstein, Kalk, Kreide, Bolus, Löß, Ton, Dolomit, Diatomeenerde, Calcium- und
Magnesiumsulfat, Magnesiumoxid, gemahlene Kunststoffe,
Düngemittel, wie z.B. Ammoniumsulfat, Ammoniumphosphat,
Ammoniumnitrat, Harnstoffe und pflanzliche Produkte, wie
Getreidemehl, Baumrinden-, Holz- und Nußschalenmehl, Cellulosepulver und andere feste Trägerstoffe.

Die Formulierungen enthalten zwischen 0,1 und 95 Gewichtsprozent, vorzugsweise zwischen 0,5 und 90 Gewichtsprozent, Wirkstoff.

Beispiele für Formulierungen sind:

- Man vermischt 90 Gewichtsteile der Verbindung Nr. 1
   mit 10 Gewichtsteilen N-Methyl-alpha-pyrrolidon und erhält eine Lösung, die zur Anwendung in Form kleinster Tropfen geeignet ist.
- Mischung gelöst, die aus 80 Gewichtsteilen Xylol,
  10 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 8 bis
  10 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Ölsäure-N-mono-ethanolamid, 5 Gewichtsteilen Calciumsalz der Dodecylbenzolsulfonsäure und 5 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 40 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Ricinusöl
  besteht. Durch Ausgießen und feines Verteilen der
  Lösung in 100 000 Gewichtsteilen Wasser erhält man
  eine wäßrige Dispersion, die 0,02 Gewichtsprozent des
  Wirkstoffs enthält.

15

5

15

30

- yı -

- VII. 30 Gewichtsteile der Verbindung Nr. 2 werden mit einer Mischung aus 92 Gewichtsteilen pulverförmigem Kieselsäuregel und 8 Gewichtsteilen Paraffinöl, das auf die Oberfläche dieses Kieselsäuregels gesprüht wurde, innig vermischt. Man erhält auf diese Weise eine Aufbereitung des Wirkstoffs mit guter Haftfähigkeit.
- VIII. 20 Teile der Verbindung Nr. 1 werden mit 2 Teilen
  Calciumsalz der Dodecylbenzolsulfonsäure, 8 Teilen
  Fettalkohol-polyglykolether, 2 Teilen Natriumsalz
  eines Phenol-Harnstoff-Formaldehyd-Kondensates und
  68 Teilen eines paraffinischen Mineralöls innig vermischt. Man erhält eine stabile ölige Dispersion.
- Die Applikation der Wirkstoffe bzw. der Mittel kann im Vorauflaufverfahren oder im Nachauflaufverfahren erfolgen.

  Sind die Wirkstoffe für die Kulturpflanzen weniger verträglich, so können auch Ausbringungstechniken angewandt werden, bei welchen die herbiziden Mittel mit Hilfe der Spritzgeräte so gespritzt werden, daß die Blätter der empfindlichen Kulturpflanzen nach Möglichkeit nicht getroffen werden, während die Wirkstoffe auf die Blätter darunter wachsender unerwünschter Pflanzen oder die unbedeckte Bodenfläche gelangen (post-directed, lay-by).

Die Aufwandmengen an Wirkstoff betragen je nach Bodenart, Jahreszeit, Zielpflanzen und Wachstumsstadium O,l bis 5 kg/ha und mehr, vorzugsweise O,5 bis 3 kg/ha.

Die herbizide Wirkung von Verbindungen der Formel I wird durch Gewächshausversuche gezeigt:

Als Kulturgefäße dienen Plastikblumentöpfe mit 300 cm<sup>3</sup> Inhalt und lehmigem Sand mit etwa 1,5 % Humus als Substrat. **- 2**9 ·

100. Dabei bedeutet O keine Schädigung oder normaler Auflauf und 100 kein Aufgang der Pflanzen bzw. völlige Zerstörung zumindest der oberirdischen Teile.

- Die Testpflanzen setzen sich aus folgenden Arten zusammen:
  Arachys hypogaea (Erdnüsse), Avena fatua (Flughafer),
  Chenopodium album (Weißer Gänsefuß), Galium aparine
  (Klettenlabkraut), Gossypium hirsutum (Baumwolle), Lamium
  amplexicaule (stengelumfassende Taubnessel), Mercurialis
  annua (einjähriges Bingelkraut), Oryza sativa (Reis),
  Sinapis alba (weißer Senf), Solanum nigrum (schwarzer
  Nachtschatten), Triticum aestivum (Weizen) und Veronica
  spp. (Ehrenpreisarten).
- Bei Vorauflaufanwendung zeigen beispielsweise die Verbindungen Nr. 1, 2, 3 und 10 eine beachtliche herbizide Aktivität, insbesondere gegen Sinapis alba. Ferner bekämpft Verbindung Nr. 4 bei dieser Anwendungsmethode unerwünschte breitblättrige Pflanzen selektiv in Weizen.

Bei Nachauflaufanwendung bekämpft beispielsweise Verbindung Nr. 1 eine ganze Reihe unerwünschter breitblättriger Pflanzen.

In Anbetracht der Verträglichkeit und der Vielseitigkeit der Applikationsmethoden, können die erfindungsgemäßen Verbindungen noch in einer weiteren Zahl von Kulturpflanzen zur Beseitigung unerwünschter Pflanzen eingesetzt werden.

In Betracht kommen beispielsweise folgende Kulturen:

30

20

Prunus dulcis

Deutscher Name
Topinambur
Parakautschukbaum
Gerste
Hopfen
Süßkartoffeln
Walnußbaum
Kopfsalat
Linse
Faserlein
Tomate
Apfel
Maniok
Luzerne
Pfefferminze
Obst- u. Mehlbanane
Tabak
Ölbaum
Reis
Rispenhirse
Mondbohne
Erdbohne
Buschbohnen
Perl- oder Rohrkolbenhirs
Wurzelpetersilie
Rotfichte
Weißtanne
Kiefer .
Gartenerbse
Süßkirsche
Pflaume

Mandelbaum

Außerdem kann es von Nutzen sein, die Thiophen-carbonester der Formel I bzw. sie enthaltende herbizide Mittel allein oder in Kombination mit anderen Herbiziden auch noch mit weiteren Pflanzenschutzmitteln gemischt gemeinsam auszubringen, beispielsweise mit Mitteln zur Bekämpfung von Schädlingen oder phytopathogenen Pilzen bzw. Bakterien. Von Interesse ist ferner die Mischbarkeit mit Mineralsalzlösungen, welche zur Behebung von Ernährungs- oder Spurenelementmängeln eingesetzt werden. Es können auch nichtphytotoxische Öle- und Ölkonzentrate zugesetzt werden.

15

10

20

25

30

. 35